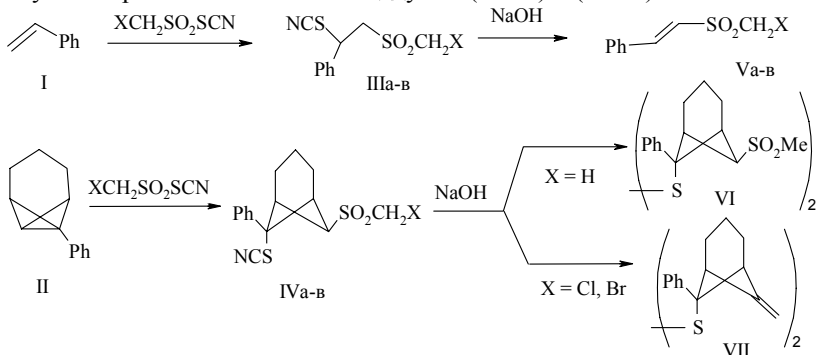


ния в течение 8 – 10 ч при 20 °С растворов эквимольных количеств реагентов в бензоле. Во всех случаях с удовлетворительными выходами получены кристаллические моноаддукты (IIIa-в) и (IVa-в).



X = H (а), Cl (б), Br (в)

Кратковременная обработка аддуктов (IIIa-в) водно-диоксановым раствором NaOH приводит к элиминированию HSCN, в результате чего образуются известные [2,3] метил(β-стирил)сульфоны (Va-в). Аддукты (IVa-в) в тех же условиях превращаются в дисульфиды (VI) и (VII) соответственно. Строение всех новых соединений установлено методами ИК, ЯМР ¹H и ¹³C спектроскопии.

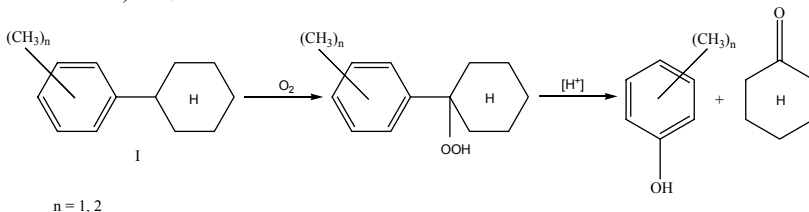
1. Wolf G. C., *J. Org. Chem.*, 1974, 39, 3454.
2. Vasin V. A., Bolusheva I. Yu., Razin V. V., *Sulfur Lett.*, 2003, 26, 101.
3. Vasin V. A., Bolusheva I. Yu., Razin V. V., *J. Sulfur Chem.*, 2005, 26, 139.

ИЗУЧЕНИЕ РЕАКЦИОННОЙ СПОСОБНОСТИ МЕТИЛЬНЫХ ПРОИЗВОДНЫХ ФЕНИЛЦИКЛОАЛКАНОВ В ПРОЦЕССЕ ИХ ЖИДКОФАЗНОГО ОКИСЛЕНИЯ

Курганова Е.А., Балукова А.А., Кратирова Д.Д.

Ярославский государственный технический университет

Гидропероксидное окисление метилпроизводных фенилциклоалканов (I) лежит в основе совместного получения метилфенолов (крезолов, ксилоленов) и циклогексанона по схеме



Определенный научный и практический интерес представляет вопрос об оценке реакционной способности I в процессе окисления. В этой связи нами была изучена кинетика инициированного АИБН жидкофазного окисления п-циклогексилтолуола (II) и 2,5-диметил-1-циклогексилбензола (III) в условиях, исключающих образование вторичных гидропероксидов. Показано, что окисление II и III, также как и фенилциклогексана (IV) протекает по радикально-цепному механизму с квадратичным обрывом цепей. В интервале температур 60-75 °С определена скорость инициированного окисления и параметры окисляемости II и III ($k_2/\sqrt{k_6}$). Используя литературные значения k_6 для IV были рассчитаны константы скорости стадии определяющей процесс окисления фенилциклоалканов II и III $\text{ROO}^\bullet + \text{RH} \xrightarrow{K_2} \text{ROOH} + \text{R}^\bullet$ (k_2) и парциальные константы скорости взаимодействия *трет*-С-Н-связи с пероксирадикалом (k_2'). На основании анализа значений $k_2/\sqrt{k_6}$ изученные углеводороды по своей реакционной располагаются в ряд IV > III > II, что, по-видимому, связано с различной копланарностью образующихся *трет*-гидропероксидных радикалов.

ФОСФОРСОДЕРЖАЩИЕ АЗОМЕТИНОВЫЕ КРАСИТЕЛИ

Большова Е.Ю., Осипова М.П., Васильева Т.В.

Чувашский государственный университет, Чебоксары

В продолжение работ по изучению фосфорсодержащих красителей нами осуществлен синтез новых азометиновых красителей, содержащих фосфоновую группу и тиа(окса)диазольные циклы. В качестве диазосоставляющей использована *м*-аминофенилфосфоновая кислота с гидролитически стабильной Р-С связью. Последняя стала доступной в результате ранее разработанного способа получения арилдихлорфосфинов по реакции Фриделя-Крафтса с применением в качестве комплексона – три(β -хлорэтил)фосфата, образующего с хлоридом алюминия жидкий комплекс, что позволяет выделять целевой продукт простым делением слоев. Азотсоставляющие – гетериламиды ацетоуксусной кислоты получены нами взаимодействием дикетена с 2-амино- и 2,5-диамино-1,3,4-тиа(окса)диазолами в соотношении 1:1 или 2:1 в апротонном растворителе в присутствии каталитических количеств триэтиламина с практически количественным выходом. Тогда как взаимодействие гетериламинов с ацетоуксусным эфиром протекает лишь 140 – 160°С и осложняется самоконденсацией амидов, что приводит к трудноразделимой смеси продуктов.